# FLUOROPOLYMER AND ELECTRIC WIRE AND CABLE BOTH COATED WITH THE SAME

Patent number:

WO0118076

**Publication date:** 

2001-03-15

Inventor:

IMANISHI HIROYUKI (JP); KOMATSU SATOSHI (JP);

HIRAGA YOSHIYUKI (JP); NAMIMATSU MASAYUKI

(JP)

**Applicant:** 

IMANISHI HIROYUKI (JP); DAIKIN IND LTD (JP);

KOMATSU SATOSHI (JP); HIRAGA YOSHIYUKI (JP);

NAMIMATSU MASAYUKI (JP)

Classification:

- international:

C08F14/26; C08F8/06; C08L27/18; C08K3/18;

C08K3/28; H01B3/44; H01B7/02

- european:

H01B7/28C; H01B3/44D2

Application number: WO2000JP06048 20000906 Priority number(s): JP19990254188 19990908

Also published as:

🔁 EP1260526 (A1)

Cited documents:

EP0789038 EP0648787

US3969435 JP10017621

JP11210941

more >>

#### Abstract of WO0118076

A fluorocopolymer which comprises tetrafluoroethylene units and hexafluoropropylene units, optionally contains perfluoro(alkyl vinyl ether) units, and has a melt flow rate (MFR) at 372 DEG C of 0.1 to 100 and in which the total amount (ppm) of alkali metals and alkaline earth metals contained therein is not larger than the value as calculated from the melt flow rate at 372 DEG C (MFR) using the equation (1): 5.2 x e<0.125(MFR)> + 2 but exceeds the value as calculated using the equation (2): 0.35 x e<0.125(MFR)>. An electrical wire or cable coated with the fluoropolymer retains the intact electrical properties of the electrical wire and does not suffer core wire corrosion, despite the presence of alkali and alkakine earth metals.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

### WO0118076

**Publication Title:** 

FLUOROPOLYMER AND ELECTRIC WIRE AND CABLE BOTH COATED WITH THE SAME

# Abstract:

Although an electric wire or cable, which is coated with a fluorine-containing polymer comprising tetrafluoroethylene and hexafluoropropylene and, if necessary, perfluoroalkyl vinyl ether, wherein a melt flow rate (MFR) at 372 DEG C is within a range from 0.1 to 100, and the total content (ppm) of an alkali metal and an alkali earth metal does not exceed the value obtained by calculatingt from the melt flow rate (MFR) at 372 DEG C according to the formula (1): <DF NUM="(1)">5.2 x e<0.125(MFR)> + 2 </DF> and exceeds the value obtained by calculating according to the formula (2): <DF NUM="(2)">0.35 x e<0.125(MFR)> </DF> contains the alkali metal or alkali earth metal, electrical characteristics of the coated electric wire are not impaired and a core wire is not corroded.

Data supplied from the esp@cenet database - http://ep.espacenet.com

This Patent PDF Generated by Patent Fetcher(TM), a service of Patent Logistics, LLC

# (19) 世界知的所有権機関 国際事務局



# 

(43) 国際公開日 2001 年3 月15 日 (15.03.2001)

**PCT** 

# (10) 国際公開番号 WO 01/18076 A1

(51) 国際特許分類<sup>7</sup>: C08F 14/26, 8/06, C08L 27/18, C08K 3/18, 3/28 // H01B 3/44, 7/02

(21) 国際出願番号:

PCT/JP00/06048

(22) 国際出願日:

2000年9月6日 (06.09.2000)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

(30) 優先権データ:

特願平11/254188 1999年9月8日 (08.09.1999) JP

(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): ダイキン 工業株式会社 (DAIKIN INDUSTRIES, LTD.) [JP/JP]; 〒530-8323 大阪府大阪市北区中崎西2丁目4番12号 梅 田センタービル Osaka (JP).

(72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 平賀義之 (HI-RAGA, Yoshiyuki) [JP/JP]. 浪松正幸 (NAMIMATSU,

Masayuki) [JP/JP]. 今西博之 (IMANISHI, Hiroyuki) [JP/JP]. 小松 聡 (KOMATSU, Satoshi) [JP/JP]; 〒566-8585 大阪府摂津市西一津屋1番1号 ダイキン工業株式会社 淀川製作所内 Osaka (JP).

- (74) 代理人: 青山 葆、外(AOYAMA, Tamotsu et al.); 〒 540-0001 大阪府大阪市中央区城見1丁目3番7号 IMP ビル 青山特許事務所 Osaka (JP).
- (81) 指定国 (国内): CN, JP, US.
- (84) 指定国 *(*広域): ヨーロッパ特許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

添付公開書類:

一 国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、定期発行される 各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語 のガイダンスノート」を参照。



(54) Title: FLUOROPOLYMER AND ELECTRIC WIRE AND CABLE BOTH COATED WITH THE SAME

🤇 (54) 発明の名称: 含フッ素重合体およびそれにより被覆された電線並びにケーブル

(57) Abstract: A fluorocopolymer which comprises tetrafluoroethylene units and hexafluoropropylene units, optionally contains perfluoro(alkyl vinyl ether) units, and has a melt flow rate (MFR) at 372°C of 0.1 to 100 and in which the total amount (ppm) of alkali metals and alkaline earth metals contained therein is not larger than the value as calculated from the melt flow rate at 372°C (MFR) using the equation (1): 5.2 x e<sup>0.125(MFR)</sup> + 2 but exceeds the value as calculated using the equation (2): 0.35 x e<sup>0.125(MFR)</sup>. An electrical wire or cable coated with the fluoropolymer retains the intact electrical properties of the electrical wire and does not suffer core wire corrosion, despite the presence of alkali and alkakine earth metals.

WO 01/1807

# (57) 要約:

テトラフルオロエチレン、ヘキサフルオロプロピレンおよび所望によりパーフルオロアルキルビニルエーテルからなり、372 におけるメルトフローレート (MFR) が  $0.1 \sim 100$  である含フッ素共重合体であって、含有されているアルカリ金属およびアルカリ土類金属の総量 (ppm) が、372 におけるメルトフローレート (MFR) から式 (1):

(1)

5. 
$$2 \times e^{0.125 \text{ (MFR)}} + 2$$

に従って計算される値を越えず、式(2):

0. 
$$3.5 \times e^{0.125 \text{ (MFR)}}$$
 (2)

に従って計算される値を越える含フッ素重合体により被覆された電線またはケーブルは、アルカリ金属またはアルカリ土類金属を含有しているにもかかわらず、 被覆した電線の電気的特性を損なわず、また芯線を腐食しない。

# 明 細 書

含フッ素重合体およびそれにより被覆された電線並びにケーブル

# 5 発明の分野

本発明は、含フッ素重合体およびそれにより被覆された電線並びにケーブルに 関し、さらに詳しくは、含有されているアルカリ金属およびアルカリ土類金属の 総量が非常に少ない含フッ素重合体および該重合体により被覆された電線並びに ケーブルに関する。

10

15

20

25

### 関連技術

例えば乳化重合により製造されたテトラフルオロエチレン(TFE) ーヘキサフルオロプロピレン(HFP)共重合体は、熱や剪断力に対して不安定なポリマー主鎖やポリマー末端を含んでいる。

電線またはケーブルの被覆材としてこのような不安定なポリマー主鎖やポリマー末端基を含む重合体を用いた場合、被覆時に加えられる熱や剪断力によってそれらが分解して被覆材中に気泡や空隙が生じ、完全には芯線を被覆することができず、絶縁性能が低下することになる。

不安定なポリマー末端基の種類は、重合方法や、重合開始剤および連鎖移動剤 の種類などによって異なる。例えば、乳化重合において重合開始剤として通常の 過硫酸塩(過硫酸アンモニウム、過硫酸カリウムなど)を用いた場合には、カル ボン酸末端基が生成する。このカルボン酸末端基が重合体の溶融加工時に発生す る揮発成分の源となることは知られている。

溶融加工時の条件にもよるが、ポリマー末端にオレフィン( $-CF=CF_2$ )、酸フルオライド(-COF)などの基が形成されることもあり、これらの末端基も重合体の最終製品中に気泡または空隙を生じる原因となり得る。

このような不安定主鎖または不安定末端基に起因する重合体中の気泡または空隙の問題を解決するために、米国特許第3,085,083号は、200℃~400℃の範囲において含フッ素重合体と水とを接触させること(湿潤熱処理)によ

り上記不安定末端基を安定化する方法を提案し、特公平5-10204号公報 (米国特許第4,626,587号)は、二軸スクリュー押出機中で高い剪断力を TFE-HFP共重合体に加えることにより共重合体の不安定主鎖の数を減少さ せ、さらに得られたペレットの色調改善および不安定末端基の安定化を目的とし てペレットをフッ素化反応に付すという方法を提案している。

米国特許第3,085,083号には、湿潤熱処理において、反応速度を上昇させるためにアルカリ金属またはアルカリ土類金属を含む塩基、中性塩または塩基性塩を添加することも記載されているが、このように、末端安定化処理方法として湿潤熱処理を採用する場合にはアルカリ金属またはアルカリ土類金属の塩基または塩を添加することが多い。

また、後者のように末端安定化のためにフッ素化を行ったとしても、重合開始 剤として例えば過硫酸カリウムを用いた場合には、重合体中に開始剤残渣として のカリウムが残存する。

ところが、アルカリ金属またはアルカリ土類金属を含む化合物(重合開始剤など)を用いて製造された含フッ素重合体、もしくはアルカリ金属またはアルカリ土類金属を含む化合物を用いて後処理された含フッ素重合体がアルカリ金属またはアルカリ土類金属を多量に含有している場合には、そのような含フッ素重合体により被覆された電線またはケーブルは、電気的特性が損なわれやすく、また芯線が腐食されやすい。

20

25

5

10

15

# 発明の概要

そこで本発明は、アルカリ金属またはアルカリ土類金属を含有しているにもかかわらず、被覆した電線の電気的特性を損なわず、また芯線を腐食しない、含フッ素重合体およびその含フッ素重合体により被覆された電線またはケーブルを提供しようとするものである。

#### 発明の詳細な説明

本発明によれば、上記課題は、テトラフルオロエチレン70~95重量%、ヘキサフルオロプロピレン5~25重量%およびパーフルオロアルキルビニルエー

Patent provided by Sughrue Mion, PLLC - http://www.sughrue.com

10

15

テル0~20重量%からなり、372℃におけるメルトフローレート (MFR) (g/10分、ASTM D2116) が0.1~100である含フッ素共重合体であって、

含有されているアルカリ金属およびアルカリ土類金属の総量 (ppm) が、372℃におけるメルトフローレート (MFR) から式 (1):

5. 
$$2 \times e^{0.125 \text{ (MFR)}} + 2$$
 (1)

に従って計算される値を越えず、式(2):

0. 
$$35 \times e^{0.125 \text{ (MFR)}}$$
 (2)

に従って計算される値を越える含フッ素重合体、および前記含フッ素重合体により被覆された電線またはケーブルにより解決される。

含有されるアルカリ金属およびアルカリ土類金属の総量(ppm)が上記式(1)により計算される値を越える含フッ素重合体により被覆された電線またはケーブルは、電気的特性が損なわれやすく、また芯線が腐食されやすい。一方、上記式(2)により計算される値を越えない含フッ素重合体は、不安定な末端基の安定化が不充分なものとなる。

本発明で用いる含フッ素重合体の例は、テトラフルオロエチレン、ヘキサフル オロプロピレンおよびパーフルオロアルキルビニルエーテルからなる群から選択 される少なくとも二種のモノマーからなる共重合体である。

ここでパーフルオロアルキルビニルエーテルは、式(3):

$$CF_2 = CFO(CF_2)_mF$$
 (3)

(式中、mは1~6の整数である。)

で表されるビニルエーテル、または式 (4):

$$CF_2 = CF[O - CF_2CF(CF_3)]_DOC_3F_3$$
 (4)

(式中、nは1~4の整数である)

25 で表されるビニルエーテルである。

特に、処理される含フッ素重合体がテトラフルオロエチレンーへキサフルオロ プロピレン共重合体(FEP)である場合には、72~96重量%のテトラフル オロエチレンと4~28重量%のヘキサフルオロプロピレンの共重合体であるこ とが好ましく、テトラフルオロエチレンーパーフルオロアルキルビニルエーテル

10

15

20

25

共重合体 (PFA) である場合には、92~99重量%のテトラフルオロエチレンと1~8重量%のパーフルオロプロピルビニルエーテルの共重合体であることが好ましく、テトラフルオロエチレンと複数のパーフルオロアルキルビニルエーテル共重合体 (MFA) である場合には、84~99.45重量%のテトラフルオロエチレンと、0.5~13重量%のパーフルオロメチルビニルエーテルと、メチル以外の例えばパーフルオロプロピルビニルエーテルの様なパーフルオロアルキルビニルエーテルが0.05~3重量%であることが好ましい。

これら重合体は、各重合体の本質的な性質を損なわない量で、他のモノマーを 共重合したものであってよい。そのような他のモノマーとしては、ヘキサフルオロプロピレン、パーフルオロアルキルビニルエーテル、エチレン、ビニリデンフルオライド、クロロトリフルオロエチレンが挙げられる。

好ましくは、含フッ素重合体は、乳化重合あるいは懸濁重合、特に乳化重合で 製造されたものである。重合条件は、アルカリ金属またはアルカリ土類金属を含 む化合物(重合開始剤、連鎖移動剤、分散剤など)の量を、得られる重合体中に 含まれ得る総量を越えないように調節する以外は、従来の乳化重合または懸濁重 合の場合と同様である。

また、得られた含フッ素重合体の後処理において、例えば、含フッ素重合体の 乾燥前後あるいは押出工程においてアルカリ金属またはアルカリ土類金属を含む 化合物を使用する場合にも含フッ素重合体に含まれるアルカリ金属またはアルカ リ土類金属の総量が上記の規定の範囲内となるようにコントロールする必要があ る。

含フッ素共重合体に含有されているアルカリ金属またはアルカリ土類金属の総量 (ppm) は、372 C におけるメルトフローレート (MFR) (g/10分、ASTM D2116)から式 (5):

1. 
$$3 \times e^{0.125 \text{ (MFR)}} + 2$$
 (5)

に従って計算される値を越えず、式(6):

0. 
$$7 \times e^{0.125 \text{ (MFR)}}$$
 (6)

に従って計算される値を越えることがさらに好ましい。

アルカリ金属またはアルカリ土類金属の具体例としては、水酸化カリウム、水

10

15

20

25

酸化ナトリウムなどの水酸化物、炭酸カリウム、炭酸カルシウムなどの炭酸塩、 硫酸カリウムなどの硫酸塩、硝酸カリウムなどの硝酸塩があげられる。

本発明の含フッ素重合体は、不安定な末端基を実質的に含まないものである。ポリマー鎖末端は、少なくとも半数が $-CF_2H$ であって、実質的に全てのポリマー鎖末端が $-CF_2H$ 、または $-CF_2H$ および $-CH_3$ により構成されることが好ましい。ここで、不安定な末端基を実質的に含まないとはポリマー $10^6$  炭素原子当たりに含まれる-COOH、-COF、 $-CF=CF_2$ といった不安定な末端基が20個未満となる状態を言う。

含フッ素重合体がテトラフルオロエチレンーへキサフルオロプロピレン共重合体(FEP)、テトラフルオロエチレンーパーフルオロビニルエーテル重合体(PFA)、テトラフルオロエチレンとへキサフルオロプロピレン及びパーフルオロアルキルビニルエーテルの共重合体、テトラフルオロエチレンとパーフルオロメチルビニルエーテルおよびメチル以外のパーフルオロアルキルビニルエーテルの共重合体である場合には、372℃において0.1~100kPa・sの溶融粘度を有する。

被覆電線またはケーブルは、上記のような含フッ素重合体を被覆材として用いる以外は、従来のフッ素樹脂により被覆されて電線またはケーブルの製造方法と 同様の方法により製造することができる。

被覆される電線またはケーブルの種類も特に制限されない。芯線は単芯であっても撚線であっても、あるいは同軸ケーブルであってもよく、同軸ケーブルの場合、本発明で使用する含フッ素重合体は、内部の絶縁材としても使用することができる。

# 発明の好ましい態様

以下に実施例および比較例を示し、本発明を具体的に説明する。 物性値は、以下の方法で測定した。

1) メルトフローレート (MFR)

メルトフローレート (g/10分) は、ASTM D2116に従って372℃で測定した。

# 2) 誘電正接

誘電正接はASTM D2520に準拠し、同軸ケーブルを用いた定在波法 (The standing wave method) により測定した。

# 実施例1

5

10

15

20

乳化重合法(重合圧力4.2 MPa、重合温度95 $^{\circ}$ C、開始剤過硫酸アンモニウム(APS)、乳化剤( $C_7F_{15}COONH_4$ ))により、テトラフルオロエチレンーへキサフルオロプロピレン共重合体(ヘキサフルオロプロピレン含有量10.0 重量%、MFR=5)を重合し、重合後、硝酸添加により凝析させ、脱水乾燥後、1 重量%炭酸カリウム水溶液をカリウム含有量が、4 ppmとなるようにポリマーに添加し(添加量は原子吸光法により測定)、粉体混合機で分散させた後、再度乾燥し、二軸押出機にてペレット化した。この際、湿潤熱処理によりポリマー末端を安定化するために、押出機には水と空気を供給した。(押出量50kg/hr、水5.5kg/hr、空気50NL/分)

処理後のポリマー末端の構造を、フーリエ変換赤外分光法分析により分析したが、-CF。H末端基以外は検出されなかった。

誘電正接を500MHzにて測定したところ、 $6.10\times10^{-4}$ であった。 実施例 2

モノマーの割合を変え、含まれるカリウムの量を 6 ppmとした以外は実施例 1 と同様にして得たテトラフルオロエチレンーへキサフルオロプロピレン共重合体 (ヘキサフルオロプロピレン含有量 1 2. 0 重量%、MFR = 1 0) の誘電正接 を同様に測定したところ、 6.  $5.3 \times 10^{-4}$ であった。

# 比較例1

含まれるカリウムの量を70ppmとした以外は実施例1と同様に処理したポリマーの誘電正接を測定したところ、8.94×10-⁴であった。

# 25 比較例 2

含まれるカリウムの量を100ppmとした以外は実施例2と同様に処理したポリマーの誘電正接を測定したところ、9.95×10<sup>-4</sup>であった。

#### 実施例3

実施例1と同様にして得たテトラフルオロエチレンーへキサフルオロプロピレ

ン共重合体(ヘキサフルオロプロピレン含有量13.5重量%、MFR=17、カリウム含有量10ppm)を用いて、ワイヤサイズ(材質は銅) $511\mu m$ (20.1mil)、 $196\mu m$ (7.7mil)のコーティング厚みである被覆電線を作成した。これは、5.1cm(2インチ)の径の単軸押し出し機を用い、305m/min(1000ft/min)の速さで、成形したものである。

10日間室温で放置した後、被覆部分をはがして芯線の銅を観察したが変色等は見られなかった。

# 比較例4

5

10

含まれるカリウムの量を90ppmとした以外は実施例3と同様にして得た共重 合体を用いて作成した被覆電線を、10日間室温で放置した後、被覆部分をはが して芯線の銅を観察したところ、部分的に変色(銅の腐食と思われる)が存在し ていた。

15

25

### 請求の範囲

1. テトラフルオロエチレン $70\sim95$ 重量%、ヘキサフルオロプロピレン $5\sim25$ 重量%およびパーフルオロアルキルビニルエーテル $0\sim20$ 重量%からなり、372 Cにおけるメルトフローレート(MFR)(g/10分、ASTM D2116)が0.  $1\sim100$  である含フッ素共重合体であって、

含有されているアルカリ金属およびアルカリ土類金属の総量(ppm)が、37 2℃におけるメルトフローレート(MFR)から式(1):

5. 
$$2 \times e^{0.125 \text{ (MFR)}} + 2$$
 (1)

10 に従って計算される値を越えず、式(2):

0. 
$$35 \times e^{0.125 \text{ (MFR)}}$$
 (2)

に従って計算される値を越える含フッ素重合体。

- 2. ポリマー鎖末端の少なくとも半数が $-CF_2H$ であって、実質的に全てのポリマー鎖末端が $-CF_2H$ 、または $-CF_2H$ および $-CH_3$ である請求項1に記載の含フッ素重合体。
- 3. 含有されているアルカリ金属およびアルカリ土類金属の総量(ppm)が、372℃におけるメルトフローレート(MFR)(g/10分、ASTM D2116)から式(1):

5. 
$$2 \times e^{0.125 \text{ (MFR)}} + 2$$
 (1)

20 に従って計算される値を越えず、式(2):

0. 
$$3.5 \times e^{0.125 \text{ (MFR)}}$$
 (2)

に従って計算される値を越える含フッ素重合体により被覆された電線またはケーブル。

- 4. 少なくともポリマー鎖末端の半数以上が $-CF_2H$ であって、実質的に全てのポリマー鎖末端が $-CF_2H$ 、または $-CF_2H$ および $-CH_3$ である請求項3に記載の電線またはケーブル。
  - 5. 含フッ素重合体は、乳化重合により製造された含フッ素重合体である請求 項3に記載の電線またはケーブル。
  - 6. 含フッ素重合体が、テトラフルオロエチレン、ヘキサフルオロプロピレン

およびパーフルオロアルキルビニルエーテルからなる群から選択される少なくとも2種のモノマーからなる共重合体である請求項3~5のいずれかに記載の電線またはケーブル。

7. 含有されているアルカリ金属およびアルカリ土類金属が、カリウムおよび ナトリウムの少なくとも1種である請求項3~6のいずれかに記載の電線または ケーブル。

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP00/06048

A. CLASS	A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int.Cl <sup>7</sup> C08F14/26, C08F8/06, C08L27/18, C08K3/18,					
C08K3/28//H01B3/44, H01B7/02						
	o International Patent Classification (IPC) or to both na	tional classification and IPC				
	S SEARCHED					
Minimum do	ocumentation searched (classification system followed Int.Cl <sup>7</sup> C08F14/26, C08F8/0	6, C08L27/18, C08K3/18,				
i   	C08K3/28//H01B3/44, H01B7/02					
Documentat	ion searched other than minimum documentation to the	extent that such documents are included	in the fields searched			
Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)  DERWENT WPI/L "unstable(w) fraction" in abstract						
C. DOCUI	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT					
Category*	Citation of document, with indication, where ap		Relevant to claim No.			
Х	EP, 789038, A1 (E.I.DU PONT DE 13 June, 1997 (13.06.97),	NEMOURS AND COMPANY),	1-7			
	Claims; page 3, lines 46 to 59;					
	& JP, 09-202814, A, Claims; Par	c. No. 0018; example 5				
x	EP, 648787, A1 (AUSIMONT S.p.A),		1-2			
Y	19 April, 1995 (19.04.95), Claims; page 3, lines 5 to 12		3-7			
	& JP, 07-179508, A, Claims; Par	. No. 0012				
х	US, 3969435, A (E.I. Du Pont De Nemours and Company), 13 July, 1976 (13.07.76), Claims; Column 7, lines 1 to 7 & JP, 51-122155, A, Claims; page 9, upper left column,		1-7			
	lines 1 to 6					
Y	JP, 1017621, A (Asahi Glass ( 20 January, 1998 (20.01.98), Claims; example (Family: none	·	1-7			
Y	JP, 11-210941, A (Asahi Glass ( 06 August, 1999 (06.08.99),	Co., Ltd.),	1-7			
Further	r documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.				
"A" docume	categories of cited documents: ent defining the general state of the art which is not	"T" later document published after the inter priority date and not in conflict with the	e application but cited to			
"E" earlier	red to be of particular relevance document but published on or after the international filing	"X" understand the principle or theory under document of particular relevance; the c	laimed invention cannot be			
	ent which may throw doubts on priority claim(s) or which is	considered novel or cannot be consider step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the c				
special	establish the publication date of another citation or other reason (as specified) ent referring to an oral disclosure, use, exhibition or other	considered to involve an inventive step	when the document is			
means  "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed		combination being obvious to a person document member of the same patent fi	skilled in the art			
Date of the actual completion of the international search 30 November, 2000 (30.11.00)		Date of mailing of the international search report 12 December, 2000 (12.12.00)				
Name and mailing address of the ISA/ Japanese Patent Office		Authorized officer				
Facsimile No.		Telephone No.				

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP00/06048

ategory*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No
	Claims; example (Family: none)	
Y	US, 3085083, A (E.I.Du Pont De Nemours and Company), 09 April, 1963 (09.04.63), Claims	1-7
	·	

Form PCT/ISA/210 (continuation of second sheet) (July 1992)

国際調査報告 国際出願番号 PCT/JP00/06048 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC)) IntCl' C08F14/26, C08F8/06, C08L27/18, C08K3/18, C08K3/28 //H01B3/44, H01B7/02 調査を行った分野 調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC)) IntCl' C08F14/26, C08F8/06, C08L27/18, C08K3/18, C08K3/28 //H01B3/44, H01B7/02 最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの 国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語) DERWENT WPI/Lアプストラクト中の"unstable(w) fraction" 関連すると認められる文献 引用文献の 関連する カテゴリー\* 引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示 請求の範囲の番号 X EP, 789038, A1 (E. I. DU PONT DE NEMOURS AND COMPANY) 13.6月.1997 (13.06.9 1 - 7特許請求の範囲、第3頁第46行ー第59行、実施例5 &JP09-202814, A、特許請求の範囲、段落 0 0 1 8、実施例 5 X EP, 648787, A1 (AUSIMONT S. p. A) 19. 4月. 1995 (19. 04. 95), 1 - 2Y 特許請求の範囲、第3頁第5行-第12行 3 - 7&JP07-179508, A、特許請求の範囲、段落0012 × C欄の続きにも文献が列挙されている。 □ パテントファミリーに関する別紙を参照。 \* 引用文献のカテゴリー の日の後に公表された文献 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって もの 出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 の理解のために引用するもの 以後に公表されたもの 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 文献 (理由を付す) 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに 「〇」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献 よって進歩性がないと考えられるもの 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願 「&」同一パテントファミリー文献 国際調査を完了した日 国際調査報告の発送日 12.12.00

特許庁審査官(権限のある職員)

原田 隆興

電話番号 03-3581-1101 内線 3495

9843

4 J

30.11.00

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁(ISA/JP)

郵便番号100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

C(続き).	関連すると認められる文献	
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
Х	US, 3969435, A(E. I. Du Pont De Nemours and Company) 13.7月.1976(13.07.76), 特許請求の範囲、第7欄第1行-第7行 &JP51-122155, A、特許請求の範囲、第9頁左上欄第1行-第6行	1-7
Y	JP, 10—17621, A(旭硝子株式会社) 20. 1月. 1998 (20. 01. 98), 特許請求の範囲、【実施例】(ファミリー無し)	1-7
Y	JP, 11-210941, A(旭硝子株式会社) 6.8月.1999 (06.08.99), 特許請求の範囲、【実施例】(ファミリー無し)	1 – 7
Y	US,3085083,A(E.I.Du Pont De Nemours and Company)9.4月.1963(09.04.63), 特許請求の範囲	1 – 7